(19) BUNDESREPUBLIK **DEUTSCHLAND**

Offenlegungsschrift

[®] DE 3237632 A1

(51) Int. Cl. 3: · C 07 C 31/02

> C 07 C 29/17 C 07 C 33/025



DEUTSCHES PATENTAMT (21) Aktenzeichen: P 32 37 632.4 Anmeldetag: 11. 10. 82 Offenlegungstag: 12. 4.84

(71) Anmelder:

Henkel KGaA, 4000 Düsseldorf, DE

(72) Erfinder:

Penninger, Josef, Dr., 4000 Erkrath, DE

(54) Verfahren zur Herstellung langkettiger linearer Wachsalkohole

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung langkettiger Wachsalkohole, bei dem man

a) lineare Alkanole der Formel C_nH_{2n+1}OH (I) mit Bromwasserstoff, oder lineare 1-Alkancarbonsäuren der Formel C₂H_{2n+1}COOH (II) in Gegenwart von Quecksilber-II-oxid mit Brom zu linearen 1-Bromalkanen der Formel C_nH_{2n+1}Br (III)

b) die erhaltenen linearen 1-Bromalkane mit Triphenylphosphin zu den entsprechenden Phosphoniumsalzen der Formel $(C_6H_5)_3PC_nH_{2n+1}Br$ umsetzt.

c) die erhaltenen Phophoniumsalze in Gegenwart einer starken Base in die Ylide der Formel $(C_6H_5)_3 P = C_nH_{2n}(V)$ über-

d) die erhaltenen Ylide mit w-Hydroxyalkanalen der Formel HOCH₂(CH₂)_mCHO (VI) zu linearen Alkenolen der Formel $H_3C-(CH_2)_{0.2}-CH=CH-(CH_2OH(VII))$ reagieren läßt und

e) die erhaltenen Alkenole katalytisch unter erhöhtem Druck und bei erhöhter Temperatur zu den gewünschten Wachsalkoholen hydriert, wobei n eine ganze Zahl von 17 bis 21, m eine ganze Zahl von 7 bis 11 und die Summe von n + m = 28

ORIGINAL INSPECTED

Patentanmeldung D 6633

5

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente

Patentansprüche

- Verfahren zur Herstellung langkettiger linearer Wachsalkohole, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - a) lineare Alkanole der Formel $C_nH_{2n+1}OH$ (I) mit Bromwasserstoff, oder lineare 1-Alkancarbonsäuren der Formel $C_nH_{2n+1}COOH$ (II) in Gegenwart von Quecksilber-II-oxid mit Brom zu linearen 1-Bromalkanen der Formel $C_nH_{2n+1}Br$ (III) umsetzt,
- b) die erhaltenen linearen 1-Bromalkane mit Triphenyl
 10 phosphin zu den entsprechenden Phosphoniumsalzen

 der Formel (C₆H₅)₃ p C_nH_{2n+1}Br (IV) umsetzt,
 - c) die erhaltenen Phosphoniumsalze in Gegenwart einer starken Base in die Ylide der Formel $(C_6H_5)_3$ P = C_nH_{2n} (V) überführt,
- d) die erhaltenen Ylide mit ω -Hydroxyalkanalen der Formel HOCH₂ (CH₂)_mCHO (VI) zu linearen Alkanolen der Formel H₃C-(CH₂)_{n-2}-CH=CH-(CH₂)_m-CH₂OH (VII) reagieren läßt und
- c) die erhaltenen Alkenole katalytisch unter erhöhtem
 Druck und bei erhöhter Temperatur zu den gewünschten Wachsalkoholen hydriert,
 - wobei n eine ganze Zahl von 17 bis 21, m eine ganze Zahl von 7 bis 11 und die Summe von n + m = 28 ist.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet,
 daß man die linearen Alkanole (I) in Gegenwart von
 Bromwasserstoff und Triphenylphosphin in einem Verfahrensschritt zu den Phosphoniumsalzen (IV) umsetzt.

Sd 230/438539 5, 08 01

BNSDOCID -DE

Patentanmeldung D 6633

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente

- 3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Reaktion von den linearen 1-Bromalkanen (III) zu den linearen Alkenolen (VII) in einem Verfahrensschritt durchführt.
- 5 4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die linearen Alkanole (I) in Gegenwart von Bromwasserstoff, Triphenylphosphin und ω-Hydroxyalkanalen (VI) in einem Verfahrensschritt umsetzt.
- 5. Verfahren nach den Ansprüchen 1 4, dadurch gekenn10 zeichnet, daß die Herstellung der Phosphoniumsalze
 in Acetonitril erfolgt.
 - 6. Verfahren nach den Ansprüchen 1 5, dadurch gekennzeuchnet, daß als starke Basen Natriummethylat oder Kalium-tert.-butylat verwendet werden.
- 7. Verfahren nach den Ansprüchen 1 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung zum Ylid (V) in tert.-Butylmethylether erfolgt.
- 8. Verfahren nach den Ansprüchen 1 7, dadurch gekennzeichnet, daß die Alkenole (VII) bei 20 80 °C und unter einem Wasserstoffdruck von 10 30 bar katalytisch
 zum Triacontanol hydriert werden.
 - 9. Alkenole der Formel

$$H_3C-(CH_2)_{n-2}-CH=CH-(CH_2)_m-CH_2OH$$
 (VII)

in der n eine ganze Zahl von 17 bis 21, m eine ganze Zahl von 7 bis 11 und die Summe von n + m = 28 ist.

- 10. 10-Triacontenol
- 11. 13-Triacontenol

BAD ORIGINAL

Sd 230/438539 5 08.81

Henkelstraße 67 - Ú.
4000 Düsseldorf, den 8. Oktober 1982

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente Dr. Gla/Se/B

. . . .

Patentanmeldung D 6633

"Verfahren zur Herstellung langkettiger linearer Wachsalkohole"

5 Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung langkettiger linearer Wachsalkohole, das von niederen linearen Alkoholen oder niederen linearen 1-Alkancarbonsäuren ausgeht und über eine Wittig-Reaktion mit U-Hydroxyalkanalen zu linearen Alkenolen führt, die sich zu langkettigen linearen Alkanolen hydrieren lassen.

Langkettige lineare Alkanole mit endständiger OH-Gruppe, insbesondere 1-Triacontanol, haben in den letzten Jahren als Pflanzenwachstums-Regulatoren Bedeutung erlangt.

1-Triacontanol hat sich als wachstumsstimulierender Wirk
stoff für Mais, Zuckerrohr, Tomaten, Gurken, Bohnen, Reis und Zierpflanzen und bei der Aktivierung der Zellvermehrung in Kläranlagen bestens bewährt. Einer breiten Anwendung stand bisher vor allem der sehr hohe Preis des 1
Triacontanols entgegen.

Die bisher in der Literatur beschriebenen Verfahren gehen jeweils über eine Vielzahl von Reaktionsschritten. So benutzen W. Bleyberg und H. Ulrich (Chem. Ber. 64b (1931), S. 2504) zur Darstellung von n-Triacontansäure, die durch Reduktion mit Lithiumaluminiumhydrid oder durch katalytische Hydrierung der Säurefunktion in 1-Triacontanol überführt werden kann, das Malonesterverfahren, bei dem in einer 6-stufigen Reaktionssequenz eine lineare Kohlenstoffkette um 2 Kohlenstoffatome verlängert werden kann.

Patentanmeldung D 6633

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente

Ausgehend vom Methylester der Behensäure erhielten sie nach viermaliger Anwendung der Malonester-Reaktionssequenz (24 Reaktionsschritte) erstmals synthetische n-Triacontansäure. Angaben zur Gesamtausbeute wurden von den Autoren nicht ge5 macht.

Die aus technischer Sicht bisher interesanteste Synthese von N. R. Hunter et al (Org. Prep. and Proc. Int. 13 (1981), S. 19) führt in guter Ausbeute zur 13-Ketotriacontansäure, deren anschließende Reduktion nach bekannten Methoden dann 10 1-Triacontanol liefert. Im Zuge dieser Synthese wird ein Enamin des Cyclododecanons hergestellt und mit Stearinsäurechlorid unter Ringerweiterung umgesetzt, das erhaltene 2-Hexadecyl-1,3-cyclotetradecandion zur 13-Ketotriacontansäure gespalten, die Ketogruppe nach Clemmensen reduziert und anschließend die Säuregruppe mit Lithiumaluminiumhydrid reduziert.

Auch das in der DE-OS 29 35 252 beschriebene Verfahren bedient sich der oben geschilderten Enaminsynthese. In diesem Falle wird aus Morpholin und Cyclohexanon das entsprechende Enamin hergestellt und mit Lignocerinsäurechlorid ungesetzt. Die Hydrolyse des Reaktionsproduktes führt zur 7-Ketotriacontansäure, aus der man durch Reduktion der Ketogruppe und der Säurefunktion das 1-Triacontanol erhält.

25 Für die Herstellung von 1-Triacontanol im großen Maßstab sind die genannten wie auch andere bekannte Verfahren zur Synthese endständig funktionalisierter langkettiger Kohlenwasserstoffverbindungen mit mehr als 22 Kohlenstoffatomen in der Kette nicht einsetzbar, da sie immer über eine 30 Vielzahl von Zwischenstufen verlaufen, die sich zum Teil technisch äußerst schwierig gestalten. Die erforderlichen

BAD ORIGINAL

BAISDOCID: +DE

D 6633 Patentanmeldung

Reagenzien sind ebenfalls oft technisch nicht anwendbar oder unwirtschaftlich. Zudem liegen die Gesamtausbeuten in allen bekannten Verfahren unter 40 %.

Demgegenüber hat die vorliegende Erfindung zum Ziel, lang-5 kettige lineare Wachsalkohole aus einfacheren, leicht zugänglichen Chemikalien aufzubauen. Dabei sollten wenige Reaktionsschritte unter Vermeidung der Bildung größerer Mengen an Nebenprodukten zu reinen Wachsalkoholen der gewünschten Kohlenstoffzahl führen.

- 10 Es wurde gefunden, daß langkettige lineare Wachsalkohole, besonders 1-Triacontanol, aus niederen linearen Alkanolen oder niederen Alkancarbonsäuren und U9-Hydroxyalkanalen durch Wittig-Reaktion in überraschend hoher Ausbeute und Reinheit erhalten werden können.
- 15 Die Erfindung betrifft daher ein Verfahren zur Herstellung langkettiger linearer Wachsalkohole, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man
- a) lineare Alkanole der Formel $C_{n}^{H}_{2n+1}^{OH}$ (I) mit Bromwasserstoff, oder lineare 1-Alkancarbonsäuren der Formel $C_{n}^{H}_{2n+1}^{COOH}$ (II) in Gegenwart von Quecksilber-II-oxid 20 mit Brom zu linearen 1-Bromalkanen der Formel $C_n^H_{2n+1}^B$ r (III) umsetzt,
 - b) die erhaltenen linearen 1-Bromalkane mit Triphenylphosphin zu den entsprechenden Phosphoniumsalzen der Formel (C₆H₅)₃P^PC_nH_{2n+1}Br^Q (IV) umsetzt,
 - c) die erhaltenen Phosphoniumsalze in Gegenwart einer starken Base in die Ylide der Formel $(C_6H_5)_3P = C_nH_{2n}$ (V) überführt,

- d) die erhaltenen Ylide mit \mathfrak{D} -Hydroxyalkanalen der Formel $\mathrm{HOCH}_2(\mathrm{CH}_2)_{\mathfrak{m}}\mathrm{CHO}$ (VI) zu linearen Alkenolen der Formel $\mathrm{H}_3\mathrm{C}-(\mathrm{CH}_2)_{\mathfrak{n}-2}$ -CH = $\mathrm{CH}-(\mathrm{CH}_2)_{\mathfrak{m}}$ -CH $_2\mathrm{OH}$ (VII) reagieren läßt und
- o) die erhaltenen Alkenole katalytisch unter erhöhtem Druck und bei erhöhter Temperatur zu den gewünschten Wachsalkoholen hydriert,

wobei n eine ganze Zahl von 17 bis 21, m eine ganze Zahl von 7 bis 11 und die Summe von n + m = 28 ist.

- 10 In dieser Reaktionsfolge kann das Bromalkan (III) aus dem entsprechenden Alkanol (I) durch Substitution der Hydroxylfunktion durch Bromid mit gasförmigem Bromwasserstoff oder wäßriger Bromwasserstofflösurg bei 130 bis 160 ^OC oder aus der nächsthöheren homologen Alkancarbonsäure (II) im Zuge
- einer decarboxylierenden Bromierung nach Hunsdiecker hergestellt werden. Die Herstellung der quaternären Phosphoniumsalze (IV) erfolgt mit Triphenylphosphin in einem polaren Lösungsmittel, vorzugsweise Acetonitril. Die Phosphoniumsalze werden anschließend mit einer starken Base,
- vorzugsweise mit Natriummethylat oder Kalium-tert.-butylat, in einem polaren Lösungsmittel, vorzugsweise tert.-Butyl-methylether, zu Yliden (V) umgesetzt, die mit den ω-Hydro-xyalkanalen (VI) in einer Wittig-Reaktion zu den Alkenolen (VII) reagieren. Die langkettigen Alkenole (VII) werden im
- 25 Autoklaven in Gegenwart eines Hydrierkatalysators unter üblichen Bedingungen, beispielsweise bei 20 80 °C und 10 30 bar Wasserstoffdruck im Verlauf von 1 5 Stunden, zu den gewünschten Wachsalkoholen hydriert.

BAD ORIGINAL

Langkettige lineare Wachsalkohole sind so in hoher Reinheit und in guten Ausbeuten zugänglich. Beispielsweise läßt sich 1-Triacontanol aus 1-Eicosanol und 10-Hydroxydecanal in einer Ausbeute von 66 % der Theorie und in 100prozentiger Reinheit herstellen.

Die im Verfahrensschritt d) verwendeten ω-Hydroxyalkanale können durch reduktive Ozonolyse geeigneter ungesättigter, vorzugsweise einfach ungesättigter Fettalkohole erhalten werden. Auf diesem Wege ist beispielsweise 10-Hydroxydecanal aus Undecylalkohol und 13-Hydroxytridecanal aus Erucylalkohol.

In bevorzugten Ausführungsformen des erfindungsgemäßen Verfahrens werden mehrere aufeinanderfolgende Reaktionen ohne Isolierung der Zwischenprodukte in einem Verfahrens15 schritt durchgeführt. So ist es nicht notwendig, bei der Herstellung der Phosphoniumsalze (IV) aus dem linearen Alkanol (I) das Bromalkan (III) zu isolieren; die Herstellung des Phosphoniumsalzes kann auch im Eintopfverfahren durchgeführt werden.

20 Auch die Herstellung der Alkenole (VII) aus den 1-Bromalkanen (III) kann in einem Verfahrensschritt erfolgen.

Schließlich ist es sogar möglich, die Alkenole (VII) direkt aus den Alkanolen (I) im Eintopfverfahren herzustellen.

25 Die aus der Stufe d) des erfindungsgemäßen Verfahrens resultierenden Alkenole (VII) stellen neue Stoffe dar.

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente

Ein besonderer Vorteil des erfindungsgemäßen Verfahrens ist es, daß langkettige lineare Wachsalkohole auf einem bisher nicht bekannten kurzen Reaktionsweg herstellbar sind. Die einzelnen Reaktionsschritte sind technisch problemlos durchzuführen. Alle eingesetzten Chemikalien können in großen Mengen preiswert zur Verfügung gestellt werden und sind im technischen Maßstab ebenso problemlos anwendbar. Das erfindungsgemäße Verfahren ist vor allem dadurch vorteilhaft, daß im Verlauf der Synthese keine Ketonsäureester als Zwischenstufe erhalten werden, die nur durch chemisch aufwendige Methoden zu gesättigten Carbonsäureestern reduziert werden können. Im Gegensatz dazu können die nach dem beanspruchten Verfahren erhaltenen Alkenole (VII) in einfacher Weise durch Hydrierung direkt in das 1-Triacontanol überführt werden.

Die Erfindung wird durch die nachfolgenden Beispiele weiter erläutert.

Beispiel 1

A) Herstellung von 1-Bromeicosan

In 0,5 Mol 1-Eicosanol wurde bei 130 ^OC gasförmiger Bromwasserstoff eingeleitet. Nach 2 1/2 Stunden war die 5 Umsetzung beendet. Das Reaktionsprodukt wurde in Ether gelöst, mit gesättigter Natriumbicarbonatlösung neutral gewaschen, die etherische Phase mit Magnesiumsulfat getrocknet, eingeengt und der Rückstand unter vermindertem Druck destilliert.

10 Ausbeute: 90 % d. Th.
Fp. 37 OC; Sdp. 175 OC/1,3 mbar.

B) Herstellung von Eicosyltriphenylphosphoniumbromid

O,3 Mol Triphenylphosphin und O,3 Mol 1-Bromeicosan in 300 ml Acetonitril wurden 40 Stunden lang zumRückfluß5 kochen erhitzt. Anschließend wurde die Lösung auf die Hälfte ihres Volumens eingeengt. Das Phosphoniumsalz wurde durch Zugabe von Ether ausgefällt und abfiltriert.
Ausbeute: 95 % d. Th.
Fp. 104 OC.

20 C. Herstellung von 10-Triacontenol

Unter Rühren wurde zu einer Lösung von O,1 Mol Natriummethylat in 16 ml Methanol und 100 ml tert.-Butylmethylether bei 5 °C O,1 Mol Eicosyltriphenylphosphoniumbromid in kleinen Portionen zugegeben. Nach beendeter Zugabe wurde die Mischung 1 Stunde lang bei 20 °C gerührt und danach 5 Minuten lang auf 40 °C erwärmt. In die auf 10 °C abgekühlte Mischung wurde im Verlauf von 30 Minuten eine Lösung von O,1 Mol 10-Nydroxydecanal in 100 ml tert.-Butylmethylether getropft. Das Gemisch wurde 20 Stunden lang bei 50 °C gerührt. Danach wurde die Lösung in 400 ml Wasser gegossen. Das Gemisch wurde mit Ether

- 8 - 10.

HENKEL KGaA

extrahiert. Die vereinigten Etherextrakte wurden mit Magnesiumsulfat getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Ethers wurde das rohe 10-Triacontenol aus Aceton umkristallisiert.

5 Fp. 55 OC; Ausbeute: 80 % d. Th.

IR: 3440 cm
$$^{-1}$$
 (OH)

 $^{1}_{H-NMR}$ (CDCl $_{3}^{-1}$): 0,80 - 2,40 (m, 55 H);

 $^{3}_{,54}$ (t, CH $_{2}$ OH; J = 6 Hz)

 $^{5}_{,20}$ - 5,45 (m, CH = CH)

10 D) Hydrierung zum Triacontanol

In einem Autoklaven wurden 7,6 g 10-Triacontenol in 60 ml Ethanol mit 0,5 g Palladium/Tierkohle als Katalysator bei 50 °C unter einem Wasserstoffdruck von 20 bar hydriert. Das Reaktionsgemisch wurde heiß dem Autoklaven entnommen und filtriert. Nach dem Abkühlen wurde das ausgefallene Triacontanol abfiltriert. Ausbeute: 97 % d. Th.; Fp. 86 °C; Reinheit: 99,9 %

IR:
$$3420 \text{ cm}^{-1}$$
 (OH)

1H-NMR (CDCl₃): 0,88 (t, CH₃; J = 7 Hz)

1,10 - 1,70 (m, 56 H)

3,64 (t, CH₂OH; J = 7 Hz)

Beispiel 2

15

20

A) Herstellung von 1-Bromheptadecan aus Stearinsäure

Zu 0,75 Mol Stearinsäure und 0,47 Mol Quecksilber-IIoxid in 700 ml 1,1,2,2,-Tetrachlorethan wurden bei
80 - 85 °C im Verlauf von 1 Stunde 0,94 Mol Brom getropft. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wurden die
festen Anteile des Reaktionsgemisches durch Filtration
abgetrennt. Das Filtrat wurde mit 500 ml 5gewichtsprozentiger Natriumhydroxidlösung versetzt und erneut filtriert. Die abgetrennte organische Phase des Filtrats
wurde mit gesüttigter Natriumchloridlösung gewaschen ...

und mit Magnesiumsulfat getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels ging das 1-Bromheptadecan im Ölpumpenvakuum bei 110 OC/0,7 mbar über. Ausbeute: 95 % d. Th.

- 5 B) Herstellung von 13-Triacontenol aus 1-Bromheptadecan in einem Verfahrensschritt
- 0,1 Mol Triphenylphosphin und 0,1 Mol 1-Bromheptadecan in 100 ml Acetonitril wurden 40 Stunden lang zum Rückflußkochen erhitzt. Danach wurde das Acetonitril aus dem Reaktionsgemisch abdestilliert. Dem Rückstand wurden 100 ml tert.-Butylmethylether zugegeben. Anschließend wurden unter Rühren bei 5 °C 0,1 Mol Natriummethylat in Form einer 30gewichtsprozentigen Lösung in Methanol rasch zugetropft. Die Mischung wurde 1 Stunde lang bei 20 °C gerührt und schließlich 5 Minuten lang auf 40 °C erwärmt. In die auf 10 °C abgekühlte Mischung wurde im Verlauf von etwa 30 Minuten eine Lösung von 0,1 Mol 13-Hydroxytridecanal getropft. Das Gemisch wurde 20 Stunden lang bei 50 $^{\rm O}$ C gerührt. Danach wurde wie in Beispiel 1 C aufgearbeitet. Die Ausbeute an 13-Triacon-20 tenol mit Fp. 49 OC betrug 40 % d. Th.

IR: 3430 cm⁻¹ (OH)

1H-NMR (CDCl₃): 0,80 - 2,50 (m, 55H)

3,57 (t, CH₂OH; J = G Hz)

5,20 - 5,50 (m, CH = CH)

C) Hydrierung von 13-Triacontenol zu Triacontanol

In einem Autoklaven wurden 7,6 g 13-Triacontenol in 60 ml Lthanol mit 0,5 Palladium/Tierkohle als Kataly-sator bei 50 °C unter einem Wasserstoffdruck von 20 bar hydriert. Das Reaktionsgemisch wurde heiß dem Autoklaven entnommen und filtriert. Nach dem Abkühlen der Lösung wurde das ausgefallene Triacontanol abfiltriert.

25

Ausbeute: 96 % d. Th.

Fp. 85 °C; Reinheit: 97 %.

Die IR- und ¹H-NMR-Spektren waren mit denen des Produktes aus Beispiel 1 D identisch.

5 Beispicl 3

A) Herstellung von Eicosyltriphenylphosphoniumbromid aus 1-Eicosanol in einem Verfahrensschritt

In 0,1 Mol 1-Eicosanol wurde bei 130 °C 2 1/2 Stunden lang Bromwasserstoffgas eingeleitet. Danach wurden 10 100 ml Toluol zugegeben, mit 10gewichtsprozentiger Natriumcarbonatlösung neutralisiert und das vorhandene Wasser azeotrop abdestilliert. Nach Zugabe von 0,1 Mol Triphenylphosphin wurde die Mischung 40 Stunden lang zum Rückflußkochen erhitzt. Das Reaktionsgemisch wurde filtriert und auf die Hälfte seines Volumens eingeengt. Das Eicosyltriphenylphosphoniumbromid wurde durch Zugabe von Ether ausgefällt und abfiltriert. Ausbeute: 75 % d. Th.

- B) Herstellung von 10-Triacontenol
- 20 Das erhaltene Phosphoniumsalz wurde wie in Beipsiel 1 C beschrieben mit 10-Hydroxydecanal umgesetzt.
 - C) Hydrierung von 10-Triacontenol zu Triacontanol
 Die Hydrierung erfolgte in Übereinstimmung mit Beispiel
 1 D.

25 Beispiel 4

- A) Herstellung von Eicosyltriphenylphosphoniumbromid aus 1-Eicosanol in einem Verfahrensschritt
- O,1 Mol 1-Eicosanol und O,2 Mol Bromwasserstoff in Form einer 48gewichtsprozentigen wässrigen Lösung wurden 3 30 Stunden lang zum Rückflußkochen erhitzt. Das Reaktions-

gemisch wurde mit 0,07 Mol Natriumcarbonat neutralisiert. Nach Zugabe von 100 ml Toluol wurde das eingebrachte Wasser azeotrop abdestilliert. Nach Zugabe von 0,1 Mol Triphenylphosphin wurde die Mischung 40 Stunden lang zum Rückflußkochen erhitzt. Das Reaktionsgemisch wurde filtriert und auf die Hälfte seines Volumens eingeengt. Das Phosphoniumsalz wurde durch Zugabe von Ether ausgefällt und abfiltriert.

Ausbeute: 52 % d. Th.

10 B) Herstellung von 10-Triacontenol

Das erhaltene Eicosyltriphenylphosphoniumbromid wurde wie in Beispiel 1 C beschrieben mit 10-Hydroxydecanal umgesetzt.

- C) Hydrierung von 10-Triacontenol zu Triacontanol
- 15 Die Hydrierung wurde wie in Beispiel 1 D durchgeführt.

Beispiel 5

A) Herstellung von 10-Triacontenol aus 1-Eicosanol in einem Verfahrensschritt

In 0,1 Mol 1-Eicosanol wurden bei 130 °C 2 1/2 Stunden
lang Bromwasserstoffgas eingeleitet. Danach wurden
100 ml Toluol zugegeben, mit logewichtsprozentiger Natriumcarbonatlösung neutralisiert und das vorhandene
Wasser azeotrop abdestilliert. Nach Zugabe von 0,1 Mol
Triphenylphosphin wurde die Mischung 40 Stunden lang
zum Rückflußkochen erhitzt. Danach wurde das Toluol
abdestilliert. Dem Rückstand wurden 100 ml tert.-Butylmethylether zugegeben. Unter Rühren wurden bei 5 °C
0,1 Mol Natriummethylat in Form einer 30gewichtsprozentigen Lösung in Methanol rasch zugetropft. Die Mischung
wurde 1 Stunde lang bei 20 °C gerührt und schließlich

D 6633 Patentanmeldung

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente

5 Minuten lang auf 40 $^{\rm O}$ C crwarmt. In die auf 10 $^{\rm O}$ C abgekühlte Mischung wurde im Verlauf von etwa 30 Minuten eine Lösung von 0,1 Mol 10-Hydroxydecanal getropft. Das erhaltene Gemisch wurde 20 Stunden lang bei 50 °C gerührt. Danach wurde das Reaktionsgemisch wie in Beispiel 1 C beschrieben aufgearbeitet.

Ausbeute: 50 %.

B) Hydrierung von 10-Triacontenol zu Triacontanol Die Hydrierung wurde wie in Beispiel 1 D durchgeführt.

